الاختبار القصير الثالث للصف التاسع في مادة الكيمياء

1-الحمض المعدني الموجود في المعدة :

أ-الكبريتيك　　　ب- الهيدروكلوريك

ج-الايثانويك　　　د-الكربونيك

2-ادرسي المعادلة التالية ثم أجيبي عما يليها :

$$NaOH + HBr \longrightarrow NaBr + H_2O$$

أ-استخرجي:

حمض................　　　ملح.................

ب- يطلق على هذا النوع من التفاعلات تفاعل ....

3-يصنف هيدروكسيد الصوديوم على أنه مادة قلوية ، بينما يصنف هيدروكسيد الماغنسيوم على أنه مادة قاعدية .
ماسبب هذا التصنيف ؟

4- حولي المعادلة اللفظية التالية إلى معادلة رمزية موزونة :

كالسيوم + أكسجين ⟵ أكسيد كالسيوم

5- ما المقصود بالمادة الأكالة ؟

6- الحمض الموجود في الخل .... اكملي

7- المعادلة الرمزية الموزونة وزنا صحيحا من بين المعادلات التالية :

أ) $4Fe + O_2 \longrightarrow 2Fe_2O_3$

ب) $4Fe + 3O_2 \longrightarrow 2Fe_2O_3$

ج) $Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$

د) $2Fe + 2O_2 \longrightarrow 2Fe_2O_3$

نموذج الإجابة

رقم السؤال	الإجابة	الدرجة	المستوى
1	ب	1	معرفة
2	أ-حمض : HBr ملح : NaBr ب-تعادل	1 1 1	استدلال استدلال معرفة
3	لأن هيدروكسيد الصوديوم تذوب في الماء بينما هيدروكسيد الماغنسيوم لاتذوب .	1	تطبيق
4	$2Ca + O_2 \longrightarrow 2CaO$	2	تطبيق
5	هي مادة تلحق ضررا في مواد أخرى تحتك بها وتسبب أضرار للأنسجة الحية التي تلمسها.	1	معرفة
6	الاسيتيك	1	معرفة
7	ب	1	تطبيق